MAN 1 5 2002 JULY E

本 国 特 許 庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日

Date of Application:

2001年 7月10日

出願番号

Application Number:

特願2001-210049

[ST.10/C]:

[JP2001-210049]

出 願 人

Applicant(s):

キヤノン株式会社

2002年 3月22日

特 許 庁 長 官 Commissioner, Japan Patent Office 及川耕造

【書類名】 特許願

【整理番号】 4508031

【提出日】 平成13年 7月10日

【あて先】 特許庁長官 殿

【国際特許分類】 C12P 7/62

C07C 51/00

【発明の名称】 新規化合物5-[(4-フルオロフェニル)スルファニ

ル] 吉草酸、側鎖に置換されたフェニルスルファニル構

造を有するユニットを含む新規なポリヒドロキシアルカ

ノエート、およびその製造方法

【請求項の数】 39

【発明者】

【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】 今村 剛士

【発明者】

【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】 本間 務

【発明者】

5.

【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】 矢野 哲哉

【発明者】

【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】 須川 悦子

【発明者】

【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】

見目 敬

【特許出願人】

【識別番号】

000001007

【氏名又は名称】 キヤノン株式会社

【代理人】

【識別番号】 100088328

【弁理士】

【氏名又は名称】 金田 暢之

【電話番号】 03-3585-1882

【選任した代理人】

【識別番号】 100106297

【弁理士】

【氏名又は名称】 伊藤 克博

【選任した代理人】

【識別番号】 100106138

【弁理士】

【氏名又は名称】 石橋 政幸

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】

特願2001-57145

【出願日】

平成13年 3月 1日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 089681

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 9705032

2

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 新規化合物 5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸、 側鎖に置換されたフェニルスルファニル構造を有するユニットを含む新規なポリ ヒドロキシアルカノエート、およびその製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】 化学式(1)に示すユニットを分子中に含むことを特徴とする ポリヒドロキシアルカノエート。

【化1】

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & C \\$$

但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H,Na,K,CH_3,C_2H_5;R":OH,ONa,OK,ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。

【請求項2】 化学式(1)に示すユニット以外に、化学式(2)及び(3)に示すユニットの少なくとも一方を含む、請求項1に記載のポリヒドロキシアルカノエート。

【化2】

(y及びzは(1)で示すユニットと独立して化学式中に示した範囲内で任意の一つ以上の整数値をとり得る。)

【請求項3】 数平均分子量が1,000から500,000範囲である請求項1または2に記載のポリヒドロキシアルカノエート。

【請求項4】 化学式(4)に示す、3-ヒドロキシ-5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含む請求項1から3のいずれかに記載のポリヒドロキシアルカノエート。

【化3】

【請求項 5】 化学式(5)に示す、3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸ユニットを含む請求項 1 から 3 のいずれかに記載のポリヒドロキシアルカノエート。

【化4】

【請求項6】 化学式(6)に示す、3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含む請求項1から3のいずれかに記載のポリヒドロキシアルカノエート。

【化5】

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H_2 & C \\
\hline
 & C & C \\
\hline
 & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & G & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & G & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & G & C
\end{array}$$

【請求項7】 化学式(7)に示す、3-ヒドロキシ-8-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]オクタン酸ユニットを含む請求項1から3のいずれかに記載のポリヒドロキシアルカノエート。

【化6】

【請求項8】 化学式(8)に示す、3-ヒドロキシ-6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル] ヘキサン酸ユニットを含む請求項1から3のいずれかに記載のポリヒドロキシアルカノエート。

【化7】

【請求項9】 化学式(9)に示す5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸。 【化8】

$$F - (CH_2)_{4} - C - OH_{2}$$

【請求項10】 化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含む培地中で微生物を培養することを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化9】

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。) 【化 1 0】

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & C \\$$

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO₂、

COOR', SO2R"

 $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5;$

R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、

 OCH_3 、 OC_9H_5)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を

一つ以上とり得る。)

【請求項11】 化学式(1)に示すユニット以外にのユニットとして、化学式(2)及び(3)に示すユニットの少なくとも一方を含む、請求項10に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化11】

(y及びzは(1)で示すユニットと独立して化学式中に示した範囲内で任意の一つ以上の整数値をとり得る。)

【請求項12】 該培地中にポリペプトンが含まれている請求項10または 11に記載の方法。

【請求項13】 該培地中に酵母エキスが含まれている請求項10または1 1に記載の方法。

【請求項14】 該培地中に糖類が含まれている請求項10または11に記載の方法。

【請求項15】 該糖類がグリセロアルデヒド、エリスロース、アラビノース、キシロース、グルコース、ガラクトース、マンノース、フルクトース、グリ

セロール、エリスリトール、キシリトール、グルコン酸、グルクロン酸、ガラクツロン酸、マルトース、スクロース、ラクトースから選ばれる1種類以上の化合物である請求項14に記載の方法。

【請求項16】 該培地中に有機酸或いはその塩が含まれている請求項10 または11に記載の方法。

【請求項17】 該有機酸或いはその塩がピルビン酸、リンゴ酸、乳酸、クエン酸、コハク酸或いはその塩から選ばれる1つ以上の化合物である請求項16に記載の方法。

【請求項18】 該培地中にアミノ酸或いはその塩が含まれている請求項10または11に記載の方法。

【請求項19】 該アミノ酸或いはその塩がグルタミン酸、アスパラギン酸、或いはその塩から選ばれる1つ以上の化合物である請求項18に記載の方法。

【請求項20】 該培地中に炭素数4から12の直鎖アルカン酸或いはその塩が含まれている請求項10または11に記載の方法。

【請求項21】 化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、かつポリペプトンを含む培地中で微生物を培養する工程(工程1-1)と、これに続く、化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、かつ有機酸或いはその塩とを含む培地中で、工程1-1で培養された微生物を更に培養する工程(工程2-1)を行なうことを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化12】

R
$$CH_2$$
 CH_2 CH_2

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H,Na,K,CH_3,C_2H_5;R":OH,ONa,OK,ハロゲン原子,OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。) 【化13】

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C \\
\hline
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & X = 1-8 \\
 & R & (1)
\end{array}$$

但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" (R':H、Na、K、CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$; R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、OCH $_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。 また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。

【請求項22】 化学式(1)に示すユニット以外のユニットとして、化学式(2)及び(3)に示すユニットの少なくとも一方を含む、請求項21に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化14】

(y及びzは(1)で示すユニットと独立して化学式中に示した範囲内で任意の一つ以上の整数値をとり得る。)

【請求項23】 該有機酸或いはその塩がピルビン酸、リンゴ酸、乳酸、クエン酸、コハク酸或いはその塩から選ばれる1つ以上の化合物である請求項21または22に記載の方法。

【請求項24】 化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、かつ糖類を含む培地中で微生物を培養する工程(工程1-2)と、これに続く、化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、また糖類を含む培地中で、工程1-2で培養された微生物を更に培養する工程(工程2-2)を行なうことを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化15】

$$S \longrightarrow (CH_2)_x \longrightarrow CH_2 \longrightarrow CH_2 \longrightarrow CH_2 \longrightarrow OH$$

$$x = 1-8 \qquad (10)$$

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" (R':H、Na、K、CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$; R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、

 OCH_3 、 OC_2H_5)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【化16】

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & C \\$$

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子, OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【請求項25】 化学式(1)に示すユニット以外のユニットとして、化学式(2)及び(3)に示すユニットの少なくとも一方を含む、請求項24に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化17】

(y及びzは(1)で示すユニットと独立して化学式中に示した範囲内で任意の一つ以上の整数値をとり得る。)

【請求項26】 該糖類がグリセロアルデヒド、エリスロース、アラビノース、キシロース、グルコース、ガラクトース、マンノース、フルクトース、グリセロール、エリスリトール、キシリトール、グルコン酸、グルクロン酸、ガラクツロン酸、マルトース、スクロース、ラクトースから選ばれる1種類以上の化合物である請求項24または25に記載の方法。

【請求項27】 化学式(9)に示す5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸を含む培地中で微生物を培養し、化学式(4)に示す3-ヒドロキシ-5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエートを生産することを特徴とする、請求項10から26のいずれかに記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化18】

$$F - (CH_2)_4 - C - OH_2$$

【化19】

【請求項28】 化学式(11)に示す4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸を含む培地中で微生物を培養し、化学式(5)に示す3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエートを生産することを特徴とする、請求項10から26のいずれかに記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化20】

$$F - (CH_2)_3 - C - OH$$
(11)

【化21】

【請求項29】 該微生物細胞からポリヒドロキシアルカノエートを回収する工程を含む請求項10から28のいずれかに記載の方法。

【請求項30】 化学式(12)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートをクロロ硫酸によりスルホン化する工程を有することを特徴とする、化学式(13)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化22】

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【化23】

(但し、R"は「OH、ONa、OK」から任意に選択される。 また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【請求項31】 化学式(12)に示す化合物が、化学式(14)に示す化合物の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造される、請求項30に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化24】

S—
$$(CH_2)_x$$
— CH_2 — C

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【請求項32】 化学式(15)に示す3-ヒドロキシー5-(フェニルスルファニル)吉草酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートをクロロ硫酸によりスルホン化する工程を有する方法により、化学式(6)に示す、3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル]吉草酸ユニットを含むポリヒド

ロキシアルカノエートを製造することを特徴とする、請求項30または31に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化25】

【化26】

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H_2 & \\
\hline
 & C & C \\
\hline
 & (CH_2)_2 \\
\hline
 & SO_3H \\
\end{array}$$
(6)

【請求項33】 化学式(16)に示す、3-ヒドロキシーω-ブロモアルカン酸 ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(17)に示す、 置換ベンセンチオールを反応させる工程を有することを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化27】

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【化28】

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" (R':H、Na、K、CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$; R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、OCH $_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。)

【化29】

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C \\
\hline
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & X & = 1-8 \\
 & R & (1)
\end{array}$$

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【請求項34】 化学式(16)に示す、3-ヒドロキシーω-ブロモアルカン酸 ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートが、化学式(18)に示すω-ブロモアルカン酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造される、請求項33に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化30】

Br
$$CH_2$$
 CH_2 CH_2

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【請求項35】 化学式(19)に示す、3-ヒドロキシ-8-ブロモオクタン酸ユニット、化学式(20)に示す、3-ヒドロキシ-6-ブロモヘキサン酸ユニットの少なくとも一方を含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(21)に示す、4-メルカプト安息香酸を反応させる工程を有する方法により、化学式(7)に示す、3-ヒドロキシ-8-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]オクタン酸ユニット、化学式(8)に示す、3-ヒドロキシ-6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]ヘキサン酸ユニットの少なくとも一方を分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートを製造することを特徴とする請求項33または34に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化31】

【化32】

【化33】

【請求項 36】 化学式(22)に示す、3-ヒドロキシーω-アルケン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(17)に示す、置換ベンセンチオールを反応させる工程を有することを特徴とする、化学式(23)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。

【化34】

(pは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【化35】

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。)

【化36】

$$Q = 2-8$$
R
$$Q = 2-8$$
(23)

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" (R':H、Na、K、CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$; R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、OCH $_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、 q は化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【請求項37】 化学式(22)に示す、3-ヒドロキシ-ω-アルケン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートが、化学式(24)に示すω-アルケン酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造される、請求項36に記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法。【化37】

$$H_2C = CH - (CH_2)_p - CH_2 - CH_2 - C - OH$$

$$p = 0.6 \qquad (24)$$

(pは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

【請求項38】 該微生物がシュードモナス(Pseudomonas)属に属する微

生物である請求項10から28、31、34、37のいずれかに記載の方法。

【請求項39】 該微生物がシュードモナス・チコリアイ YN2株(Pseud omonas cichorii YN2; FERM BP-7375)、シュードモナス・チコリアイ H45株(Pseudomonas cichorii H45、FERM BP-7374)、シュードモナス・ジェッセニイ P161株(Pseudomonas jessenii P161、FERM BP-7376)、シュードモナス・プチダ P91株(Pseudomonas putida P91、FERM BP-7373)のいずれが1つ以上の株である、請求項38に記載の方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、新規なポリヒドロキシアルカノエート(以下、PHAと略す)に関する。また、PHAを生産し菌体内に蓄積する能力を有する微生物を用いたPHAの生産工程を含む当該PHAの製造方法に関する。

[0002]

【背景技術】

これまで、多くの微生物がポリ-3-ヒドロキシ酪酸(PHB)あるいはその他のPHAを生産し、菌体内に蓄積することが報告されてきた(「生分解性プラスチックハンドブック」,生分解性プラスチック研究会編,(株)エヌ・ティー・エス,P178-197(1995))。これらのポリマーは従来のプラスチックと同様に、溶融加工等により各種製品の生産に利用することができる。さらに、生分解性であるがゆえに、自然界で微生物により完全分解されるという利を有しており、従来の多くの合成高分子化合物のように自然環境に残留して汚染を引き起こすことがない。また、生体適合性にも優れており、医療用軟質部材等としての応用も期待されている。

[0003]

このような微生物産生PHAは、その生産に用いる微生物の種類や培地組成、培養条件等により、様々な組成や構造のものとなり得ることが知られており、これまで主に、PHAの物性の改良という観点から、このような組成や構造の制御に関する研究がなされてきた。

[0004]

[1]まず、3-ヒドロキシ酪酸(以下、3 HBと略す)をはじめとする比較的簡単な構造のモノマーユニットを重合させた PHAの生合成としては、次のものが挙げられる。

[0005]

(a) 3 HBと3-ヒドロキシ吉草酸(以下3 HV)を含むもの

特表平 6-15604号公報、特表平 7-14352号公報、特表平 8-19227号公報等; 特開平 5-74492号公報

- (b) 3 HBと3-ヒドロキシヘキサン酸(以下3 HHx)を含むもの 特開平5-93049号公報、及び特開平7-265065号公報
- (c) 3 HBと4-ヒドロキシ酪酸(以下4 HB)を含むもの 特開平9-191893号公報
- (d)炭素数 6 から 12 までの 3-ヒドロキシアルカノエートを含むもの 特許公報第 2642937 号
- (e) 単一の脂肪酸を炭素源とした生合成。生産物は(d)とほぼ同様 Appl. Environ. Microbiol, 58(2), 746(1992)

等が挙げられる。これらはいずれも微生物による炭化水素等のβ酸化や糖からの脂肪酸合成により合成された、いずれも側鎖にアルキル基を有するモノマーユニットからなるPHA、即ち、「usual PHA」である。

[0006]

[2]しかし、このような微生物産生PHAのより広範囲な応用、例えば機能性ポリマーとしての応用を考慮した場合、アルキル基以外の置換基を側鎖に導入したPHA「unusual PHA」が極めて有用であることが期待される。置換基の例としては、芳香環を含むもの(フェニル基、フェノキシ基、など)や、不飽和炭化水素、エステル基、アリル基、シアノ基、ハロゲン化炭化水素、エポキシドなどが挙げられる。これらの中でも、特に、芳香環を有するPHAの研究が盛んになされている。

[0007]

(a)フェニル基もしくはその部分置換体を含むもの

Makromol. Chem., 191, 1957–1965(1990)及びMacromolecules, 24, 5256–5260(1991)には、5–7ェニル吉草酸を基質として、シュードモナス オレオボランス(Pseudomonas oleovorans)が3-ヒドロキシ-5-7ェニル吉草酸をユニットとして含むPHAを生産することが報告されている。

[0008]

Macromolecules,29,1762-1766(1996)には、5-(4'-h)ル)吉草酸を基質として、シュードモナス オレオボランス(Pseudomonas oleovorans)が3-ヒドロキシ-5-(4'-h)ル)吉草酸をユニットとして含むPHAを生産することが報告されている。

[0009]

Macromolecules,32,2889-2895(1999)には、5-(2',4'-3)ニトロフェニル)吉草酸を基質として、シュードモナス オレオボランス(Pseudomonas oleovora ns)が3-ヒドロキシ-5-(2',4'-3)ニトロフェニル)吉草酸及び3-ヒドロキシ-5-(4'-1)ニトロフェニル)吉草酸をユニットとして含むPHAを生産することが報告されている。

[0010]

(b)フェノキシ基もしくはその部分置換体を含むもの

Macromol. Chem. Phys.,195,1665-1672(1994)には、11-フェノキシウンデカン酸を基質として、シュードモナス オレオボランス(Pseudomonas oleovorans)が3-ヒドロキシ-5-フェノキシ吉草酸と3-ヒドロキシ-9-フェノキシノナン酸のPHAコポリマーを生産することが報告されている。

[0011]

特許公報第 2989175 号には、3-ヒドロキシ、5-(モノフルオロフェノキシ) ペンタノエート(3 H 5 (M F P) P)ユニットあるいは3-ヒドロキシ、5-(ジフルオロフェノキシ)ペンタノエート(3 H 5 (D F P) P)ユニットからなるホモポリマー、少なくとも3 H 5 (M F P) Pユニットあるいは3 H 5 (D F P) Pユニットを含有するコポリマー;これらのポリマーを合成するシュードモナス・プチダ;シュードモナス属を用いた前記のポリマーの製造法に関する発明が開示されており、その効果として、置換基をもつ長鎖脂肪酸を資化して、側鎖末端が1から

2個のフッ素原子が置換したフェノキシ基をもつポリマーを合成することができ、融点が高く良い加工性を保持しながら、立体規則性、撥水性を与えることができるとしている。

[0012]

この様なフッ素基置換体以外に、シアノ基やニトロ基の置換体の研究もなされている。

[0013]

Can.J.Microbiol.,41,32-43(1995)及び Polymer International,39,205-213(1996)には、シュードモナス オレオボランス(Pseudomonas oleovorans) A TCC 29347 株及びシュードモナス プチダ(Pseudomonas putida) KT 2442 株を用いて、オクタン酸とp-シアノフェノキシヘキサン酸或いはp-ニトロフェノキシヘキサン酸を基質として、3-ヒドロキシ-p-シアノフェノキシヘキサン酸或いは3-ヒドロキシ-p-ニトロフェノキシヘキサン酸をモノマーユニットとして含むPHAの生産が報告されている。

[0014]

これらの報告は側鎖がアルキル基である一般的なPHAとは異なり、いずれもPHAの側鎖に芳香環を有しており、それに由来する物性を有するポリマーを得る上で有益である。

[0015]

[3]また新たなカテゴリーとして、単に物性の変化に留まらず、側鎖に適当な官能基を有するPHAを生産し、その官能基を利用して新たな機能を生み出そうとする研究も行なわれている。

[0016]

例えばMacromolecules,31,1480-1486(1996)及び、Journal of Polymer S cience: Part A: Polymer Chemistry,36,2381-2387(1998)などでは、側鎖の末端にビニル基を持つユニットを含むPHAを合成した後、酸化剤によりエポキシ化し、側鎖末端に反応性の高いエポキシ基を含むPHAを合成出来たと報告されている。

[0017]

またビニル基以外にも、高い反応性が期待されるチオエーテル(-S-; スルファニル結合)を持つユニットを含むPHAの合成例として、Macromolecules,32,8315-8318(1999)においては、シュードモナス プチダ(Pseudomonas putida)27N01株が 11-チオフェノキシウンデカン酸(11-(フェニルスルファニル)ウンデカン酸)を基質とし、3-ヒドロキシ-5-チオフェノキシ吉草酸(3-ヒドロキシ-5-(フェニルスルファニル)吉草酸)及び3-ヒドロキシ-7-チオフェノキシヘプタン酸(3-ヒドロキシ-7-(フェニルスルファニル)へプタン酸)のPHAコポリマーを生産することが報告されている。

[0018]

【本発明が解決しようとする課題】

これらのうち、3-ヒドロキシ-チオフェノキシアルカン酸(3-ヒドロキシ-(フェニルスルファニル)アルカン酸)ユニットを含むPHAに注目した場合、チオエーテル(-S-;スルファニル結合)の反応性の高さから、機能性PHAを開発していく上で今後益々研究がなされていくものと予想される。しかし、この様な種類のPHAに関しては上に挙げた1例の報告があるに過ぎない。更に上記の方法は、炭素鎖長が長いカルボン酸を原料とし、微生物中で2炭素づつ短縮していくβ酸化系を利用し、原料よりも炭素鎖の短い3-ヒドロキシアルカン酸をポリマーのユニットとして取り込ませているため、ポリマー構造の制御が困難であるという問題があった。

更に、このようなユニットを含むPHAの用途を拡大していくためには、用途に応じた物理化学的性質を有する必要がある。そのためには、芳香環部分に様々な機能性置換基を有する3-ヒドロキシー(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットを含むPHAの開発が必要であるが、そのようなPHAはこれまで報告されていなかった。

[0019]

本発明の目的は、芳香環部分に機能性置換基を有する3-ヒドロキシ-(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットを含む新規なポリヒドロキシアルカノエート、およびその製造方法を提供することにある。更には、その原料である、芳香環部分に機能性置換基を有する(フェニルスルファニル)アルカン酸、およびその

製造方法を提供することにある。

[0020]

【課題を解決するための手段】

そこで本発明者らは、デバイス材料や医療用材料等の先端技術分野の材料として有用であると考えられる、芳香環部分に機能性置換基を有する3-ヒドロキシー(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットを含む新規なポリヒドロキシアルカノエートの開発をめざして鋭意研究を重ねてきた結果以下に示すような発明に至った。即ち本発明の概要は以下の通りである。

[0021]

本発明は、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むことを特徴とするポリヒ ドロキシアルカノエートに関するものである。

[0022]

【化38】

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C \\
\hline
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{$$

[0023]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

その中でも特に、化学式(4)に示す、3-ヒドロキシ-5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエート、

[0024]

【化39】

[0025]

化学式(5)に示す、3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエート、

[0026]

【化40】

[0027]

化学式(6)に示す、3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル] 吉

草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエート、

[0028]

【化41】

$$\begin{array}{c|c}
 & & O \\
 & & C \\
 & & C \\
\hline
 & & C \\
 & & C \\
\hline
 & & C \\
 & & C \\
\hline
 & C \\
\hline$$

[0029]

化学式(7)に示す、3-ヒドロキシ-8-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]オクタン酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエート、

[0030]

【化42】

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H_2 & \\
\hline
 & C & C \\
\hline
 & (CH_2)_5 \\
\hline
 & S \\
\hline
 & COOH
\end{array}$$
(7)

[0031]

化学式(8)に示す、3-ヒドロキシ-6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル] ヘキサン酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエートに関するものである。

[0032]

【化43】

[0033]

また、新規化合物である、化学式(9)に示す、5-(4-7)ルオロフェニルスルファニル) 吉草酸に関するものである。

[0034]

【化44】

$$F - S - (CH_2)_4 - C - OH_2 = 0$$
(9)

[0035]

さらに、化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含む培地中で微生物を培養することを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0036]

【化45】

[0037]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

またさらに、化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、かつポリペプトンを含む培地中で微生物を培養する工程(工程1-1)と、これに続く、化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、かつ有機酸或いはその塩とを含む培地中で、工程1-1で培養された微生物を更に培養する工程(工程2-1)

を行なうことを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0038]

加えて、化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、かつ糖類を含む培地中で微生物を培養する工程(工程1-2)と、これに続く、化学式(10)に示す化合物を少なくとも一種類以上含み、また糖類を含む培地中で、工程1-2で培養された微生物を更に培養する工程(工程2-2)を行なうことを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0039]

とりわけ、化学式(9)に示す5-(4-フルオロフェニルスルファニル)吉草酸(以下、3HFTPxVと略す場合もある)を含む培地中で微生物を培養し、化学式(4)に示す3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロフェニルスルファニル)吉草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエートを生産すること、

[0040]

【化46】

【化47】

[0042]

あるいは、化学式(11)に示す4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸(以下、3HFTPxBと略す場合もある)を含む培地中で微生物を培養し、化学式(5)に示す3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエートを生産すること

[0043]

【化48】

$$F - C - CH_2)_3 - C - OH_2$$
(11)

[0044]

【化49】

[0045]

を特徴とする前記記載のポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するも のである。

[0046]

また加えて、前記微生物細胞からポリヒドロキシアルカノエートを回収する工程を含む前記記載の方法に関するものである。

[0047]

本発明はまた、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの中でも特に、化学式(13)に示す3-ヒドロキシー[(4-スルホフェニル)スルファニル]アルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法において、化学式(12)に示す3-ヒドロキシー(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートをクロロ硫酸によりスルホン化する工程を有することを特徴とする、化学式(13)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0048]

【化50】

[0049]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

[0050]

【化51】

[0051]

(但し、R"は「OH、ONa、OK」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

この場合、化学式(12)に示す3-ヒドロキシ-(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートは、化学式(14)に示す(フェニルスルファニル)アルカン酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造することも可能である。

[0052]

【化52】

S—
$$(CH_2)_x$$
— CH_2 — C

[0053]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

その中でも特に、化学式(15)に示す3-ヒドロキシ-5-(フェニルスルファニル) 吉草酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートをクロロ硫酸によりスルホン化する工程を有する方法により、化学式(6)に示す、3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0054]

【化53】

[0055]

【化54】

[0056]

本発明はまた、化学式(16)に示す、3-ヒドロキシ $-\omega$ -ブロモアルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(17)に示す、置換ベンセンチオールを反応させる工程を有することを特徴とする、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0057]

【化55】

[0058]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

[0059]

【化56】

[0060]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" (R':H、Na、K、CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$; R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、OCH $_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。)

[0061]

【化57】

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & C \\
\hline
 & C$$

[0062]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" (R':H、Na、K、CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$; R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、OCH $_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

この場合、化学式(16)に示す、3-ヒドロキシ $-\omega-$ ブロモアルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートは、化学式(18)に示す $\omega-$ ブロモアルカン酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造することも可能である。

[0063]

【化58】

Br —
$$(CH_2)_x$$
 — CH_2 — C

[0064]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

その中でも特に、化学式(19)に示す、3-ヒドロキシ-8-ブロモオクタン酸ユニット、化学式(20)に示す、3-ヒドロキシ-6-ブロモヘキサン酸ユニットの少なくとも一方を含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(21)に示す、4-メルカプト安息香酸を反応させる工程を有する方法により、化学式(7)に示す、3-ヒドロキシ-8-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]オクタン酸ユニット、化学式(8)に示す、3-ヒドロキシ-6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル)スルファニル]ヘキサン酸ユニットの少なくとも一方を分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートのポリヒドロキシアルカノエートのポリヒドロキシアルカノエートのポリヒドロキシアルカノエートのポリヒドロキシアルカノエートのポリヒドロキシアルカノエートのポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0065]

【化59】

[0066]

【化60】

[0067]

【化61】

[0068]

本発明はまた、化学式(22)に示す、3-ヒドロキシ $-\omega-$ アルケン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(17)に示す、置換ベンセンチオールを反応させる工程を有することを特徴とする、化学式(23)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法に関するものである。

[0069]

【化62】

[0070]

(pは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

[0071]

【化63】

[0072]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。)

[0073]

【化64】

$$Q = 2-8$$
R
$$Q = 2-8$$
(23)

[0074]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、 q は化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

この場合、化学式(22)に示す、3-ヒドロキシ $-\omega-$ アルケン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートは、化学式(24)に示す $\omega-$ アルケン酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造することも可能である。

[0075]

【化65】

$$H_2C = CH - (CH_2)_p - CH_2 - CH_2$$

[0076]

(pは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

本発明の新規なポリヒドロキシアルカノエートは、モノマーユニットとなる3ーヒドロキシアルカン酸自体が芳香環及びチオエーテル(スルファニル)構造を有する新規なものであり、この構造により高い反応性を有している。また、芳香環部位の置換基が様々な物理化学的性質に寄与している。このポリヒドロキシアルカノエートは、PHA生産能力を有する微生物により、対応する[(置換フェニル)スルファニル]アルカン酸と増殖用炭素源を含んだ培地から直接生産せしめることによって、或いは3ーヒドロキシー(フェニルスルファニル)アルカン酸の芳香環部分を化学的に修飾することによって、或いは3ーヒドロキシーωーブロモアルカン酸または3ーヒドロキシーωーアルケン酸と置換ベンゼンチオールを反応させることによって得られるものである。

[0077]

本発明の新規なポリヒドロキシアルカノエートは数平均分子量として 1,000~500,000 の範囲の分子量を有するものである。

[0078]

【発明の実施の形態】

本発明の方法で用いる微生物は、化学式(10)に示す化合物を含む培地中で培養することにより化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートを生産しうる微生物であれば如何なる微生物であってもよいが、その一例としては、シュードモナス(Pseudomonas)属に属する微生物が挙げられる。さらに詳しくは、微生物がシュードモナス・チコリアイ YN2株(Pseudomonas cichorii YN2; FERM BP-7375)、シュードモナス・チコリアイ H45株(Pseudomonas cichorii H45、FERM BP-7374)、シュードモナス・ジェッセニイ P161株(Pseudomonas jessenii P161、FERM BP-7376)、シュードモナス・プチダ P91株(Pseudomonas putida P91、FERM BP-7373)が挙げられる。これら4種の微生物は独立行政法人 産業技術総合研究所(旧経済産業省 工業技術院)生命工学工業技術研究所に寄託されており、特願平 11-371863号に記載されている微生物である。

以下にYN2株、H45株、P161株及びP91株についての詳細を示す。

<YN2株の菌学的性質>

(1)形態学的性質

細胞の形と大きさ :桿菌、0.8μm×1.5~2.0μm

細胞の多形性

:なし

運動性

:あり

胞子形成

:なし

グラム染色性

:陰性

コロニー形状

:円形、全縁なめらか、低凸状、

表層なめらか、光沢、半透明

(2)生理学的性質

カタラーゼ

:陽性

オキシダーゼ

:陽性

O/F試験

:酸化型(非発酵性)

硝酸塩の還元

:陰性

インドールの生成 :陽性

ブドウ糖酸性化 :陰性

アルギニンジヒドロラーゼ: 陰性

ウレアーゼ :陰性

エスクリン加水分解 :陰性

ゼラチン加水分解:陰性

 β -ガラクトシダーゼ : 陰性

King'sB寒天での蛍光色素産生:陽性

4 % NaClでの生育 : 陽性(弱い生育)

ポリ- β -ヒドロキシ酪酸の蓄積:陰性(*)

Tween 80 の加水分解 : 陽性

* nutrient agar培養コロニーをズダンブラックで染色することで判定。

(3)基質資化能

ブドウ糖:陽性

L-アラビノース : 陽性

D-マンノース : 陰性

D-マンニトール : 陰性

N-アセチル-D-グルコサミン: 陰性

マルトース:陰性

グルコン酸カリウム :陽性

n-カプリン酸 : 陽性

アジピン酸:陰性

dl-リンゴ酸 : 陽性

クエン酸ナトリウム : 陽性

酢酸フェニル :陽性

<H45株の菌学的性質>

(1)形態学的性質

細胞の形と大きさ :桿菌、0.8μm×1.0~1.2μm

細胞の多形性 :なし

運動性 :あり

胞子形成 :なし

グラム染色性 :陰性

コロニー形状 : 円形、全縁なめらか、低凸状、

表層なめらか、光沢、クリーム色

(2)生理学的性質

カタラーゼ: 陽性

オキシダーゼ: 場性

O/F試験:酸化型

硝酸塩の還元 : 陰性

インドールの生成 :陰性

ブドウ糖酸性化 :陰性

アルギニンジヒドロラーゼ: 陰性

ウレアーゼ: 陰性

エスクリン加水分解 :陰性

ゼラチン加水分解 :陰性

 β -ガラクトシダーゼ : 陰性

King'sB寒天での蛍光色素産生:陽性

4%NaClでの生育 : 陰性

ポリ-β-ヒドロキシ酪酸の蓄積:陰性

(3)基質資化能

ブドウ糖:陽性

L-アラビノース : 陰性

D-マンノース :陽性

D-マンニトール : 陽性

N-アセチル-D-グルコサミン: 陽性

マルトース : 陰性

グルコン酸カリウム :陽性

n-カプリン酸 : 陽性

:陰性

アジピン酸

dl-リンゴ酸 : 陽性

クエン酸ナトリウム :陽性

酢酸フェニル :陽性

<P161株の菌学的性質>

(1)形態学的性質

細胞の形と大きさ : 球状、φ0.6μm

桿状、0.6μm×1.5~2.0μm

細胞の多形性 :あり(伸長型)

運動性 :あり

胞子形成 :なし

グラム染色性 :陰性

コロニー形状 : 円形、全縁なめらか、低凸状、

表層なめらか、淡黄色

(2)生理学的性質

カタラーゼ: 陽性

オキシダーゼ : 陽性

O/F試験:酸化型

硝酸塩の還元 : 陽性

インドールの生成:陰性

ブドウ糖酸性化 :陰性

アルギニンジヒドロラーゼ :陽性

ウレアーゼ: : 陰性

エスクリン加水分解 :陰性

ゼラチン加水分解 : 陰性

 β -ガラクトシダーゼ :陰性

King'sB寒天での蛍光色素産生:陽性

(3)基質資化能

ブドウ糖:陽性

L-アラビノース : 陽性

D-マンノース: 陽性

D-マンニトール : 陽性

N-アセチル-D-グルコサミン: 陽性

マルトース:陰性

グルコン酸カリウム:陽性

n-カプリン酸 :陽性

アジピン酸:陰性

dl-リンゴ酸 : 陽性

クエン酸ナトリウム:陽性

酢酸フェニル : 陽性

<P91株の菌学的性質>

形態学的性質

細胞の形と大きさ :桿菌、0.6μm×1.5μm

細胞の多形性 :なし

運動性 :あり

胞子形成 :なし

グラム染色性 :陰性

コロニー形状 : 円形、全縁なめらか、低凸状、

表層なめらか、光沢、クリーム色

生理学的性質

カタラーゼ: 陽性

オキシダーゼ: 陽性

O/F試験:酸化型

硝酸塩の還元 : 陰性

インドールの生成:陰性

ブドウ糖酸性化 :陰性

アルギニンジヒドロラーゼ: 陽性

ウレアーゼ: 陰性

エスクリン加水分解:陰性

ゼラチン加水分解:陰性

 β -ガラクトシダーゼ : 陰性

King'sB寒天での蛍光色素産生 :陽性

基質資化能

ブドウ糖:陽性

L-アラビノース : 陰性

D-マンノース : 陰性

D-マンニトール : 陰性

N-アセチル-D-グルコサミン : 陰性

マルトース:陰性

グルコン酸カリウム: 陽性

n-カプリン酸:陽性

アジピン酸 :陰性

dl-リンゴ酸 : 陽性

クエン酸ナトリウム :陽性

酢酸フェニル :陽性

(培養工程)

本発明にかかるPHAの製造方法に用いる微生物の通常の培養、例えば、保存菌株の作成、PHAの生産に必要とされる菌数や活性状態を確保するための増殖などには、用いる微生物の増殖に必要な成分を含有する培地を適宜選択して用いる。例えば、微生物の生育や生存に悪影響を及ぼすものでない限り、一般的な天然培地(肉汁培地、酵母エキスなど)や、栄養源を添加した合成培地など、いかなる種類の培地をも用いることができる。温度、通気、攪拌などの培養条件は、用いる微生物に応じて適宜選択する。

[0079]

前記したようなPHA生産微生物を用いて、目的とするポリヒドロキシアルカ ノエートを製造するためには、PHA生産用の原料として、該モノマーユニット に対応する、上記化学式(10)に示す化合物と、微生物の増殖用炭素源とを少なくとも含んだ無機培地などを用いることができる。上記化学式(10)に示す化合物は、培地あたり 0.01%から 1%(w/v)、更に好ましくは 0.02%から 0.2%の割合で含有していることが望ましい。水溶性は必ずしも良好ではないが、本発明に示す微生物を用いれば、懸濁された状態であっても何ら問題は無い。また、場合によっては1-ヘキサデセンや n-ヘキサデカンのような溶媒に溶解或いは懸濁された形で培地中に含有されることも可能である。この場合、該溶媒の濃度は培地溶液に対して3%以下にすることが必要である。

[0080]

増殖用基質としては、酵母エキスやポリペプトン、肉エキスといった栄養素を用いることが可能であり、更に、糖類、TCA回路中の中間体として生じる有機酸、或いはTCA回路から更に1段階ないしは2段階の生化学反応により得られる有機酸或いはその塩、アミノ酸或いはその塩、炭素数4から12の直鎖アルカン酸或いはその塩等、から用いる菌株に対する基質としての有用性で適宜選択することができる。

[0081]

これらのうち、糖類としては、グリセロアルデヒド、エリスロース、アラビノ ース、キシロース、グルコース、ガラクトース、マンノース、フルクトースとい ったアルドース、

グリセロール、エリスリトール、キシリトール等のアルジトール、

グルコン酸等のアルドン酸、

グルクロン酸、ガラクツロン酸等のウロン酸、

マルトース、スクロース、ラクトースといった二糖等

から選ばれる1つ以上の化合物が好適に利用できる。

[0082]

また、有機酸或いはその塩としては、ピルビン酸、リンゴ酸、乳酸、クエン酸、コハク酸、オキサロ酢酸、イソクエン酸、ケトグルタル酸、フマル酸或いはその塩から選ばれる1つ以上の化合物が好適に利用できる。

[0083]

また、アミノ酸或いはその塩としては、グルタミン酸、アスパラギン酸或いは その塩から選ばれる1つ以上の化合物が好適に利用できる。

[0084]

これらの中では、ポリペプトンや糖類を用いるのが好ましく、また糖類の中ではグルコース、フルクトース、マンノースからなる群から選択される少なくとも一つであることがより好ましい。これらの基質は通常培地あたり 0.1 %から 5%(w/v)、更に好ましくは 0.2 %から 2%の割合で含有していることが望ましい。

[0085]

微生物にPHAを生産・蓄積させる方法としては、一旦十分に増殖させて後に、塩化アンモニウムのような窒素源を制限した培地へ菌体を移し、目的ユニットの基質となる化合物を加えた状態で更に培養すると生産性が向上する場合がある。具体的には、前記の工程を複数段接続した多段方式の採用が挙げられる。

[0086]

例えば、化学式(10)に示す化合物、及びポリペプトンを含む培地中で微生物を培養する工程(工程1-1)を対数増殖後期から定常期の時点まで続け、菌体を遠心分離等で回収したのち、これに続く、化学式(10)に示す化合物と有機酸或いはその塩とを含む培地中で、工程1-1で培養された微生物を更に培養する工程(工程2-1)を行なう方法、

あるいは、化学式(10)に示す化合物、及び糖類を含む培地中で微生物を培養する工程(工程1-2)を対数増殖後期から定常期の時点まで続け、菌体を遠心分離等で回収したのち、これに続く、化学式(10)に示す化合物と糖類とを含む培地中で、工程1-2で培養された微生物を更に培養する工程(工程2-2)を行なう方法等である。

[0087]

これらの培養方法の場合、2段階目の培養(工程2-1及び2-2)に用いる培地は、窒素源となる化合物を著しく制限するか、或いは含有しない状態にすることにより、該ポリヒドロキシアルカノエートの生産量を増大せしめることが可能な場合もある。

[0088]

培養温度としては上記の菌株が良好に増殖可能な温度であれば良く、例えば $15\sim40^{\circ}$ 、好ましくは $20\sim35^{\circ}$ 、更に好ましくは 20° から 30° 程度が適当である。

[0089]

培養は液体培養、固体培養等該微生物が増殖し、PHAを生産する培養方法ならいかなる培養方法でも用いることができる。さらに、バッチ培養、フェドバッチ培養、半連続培養、連続培養等の種類も問わない。液体バッチ培養の形態としては、振とうフラスコによって振とうさせて酸素を供給する方法、ジャーファーメンターによる攪拌通気方式の酸素供給方法がある。

[0090]

上記の培養方法に用いる無機培地としては、リン源(例えば、リン酸塩など)、 窒素源(例えば、アンモニウム塩、硝酸塩など)等、当該微生物の増殖に必要な成 分を含んでいるものであればいかなるものでも良く、例えば、MSB培地、M9 培地等を挙げることができる。

[0091]

本発明の一方法に用いた無機塩培地(M9培地)の組成を以下に示す。

[0092]

[M 9 培地]

(培地1リットル中、pH 7.0)

更に、良好な増殖及びPHAの生産のためには、上記の無機塩培地に以下に示す微量成分溶液を 0.3 %(v/v)程度添加する必要がある。

[0093]

[微量成分溶液]

ニトリロ三酢酸: 1.5g ; $MgSO_{\Delta}$: 3.0g ;

(溶液1リットル中)

(分離工程)

本発明において、上記のように培養された微生物細胞から目的のPHAを分離する方法としては、通常行なわれている方法を適用することができる。例えば、クロロホルム、ジクロロメタン、アセトンなどの有機溶媒による抽出が最も簡便ではあるが、それ以外にジオキサン、テトラヒドロフラン、アセトニトリルが用いられる場合もある。また、有機溶媒が使用しにくい環境中においては、SDS等の界面活性剤による処理、リゾチーム等の酵素による処理、EDTA等の薬剤による処理によって、或いは超音波破砕法、ホモジナイザー法、圧力破砕法、ビーズ衝撃法、摩砕法、擂潰法、凍結融解法のいずれかの方法を用いて微生物細胞を物理的に破砕することによって、PHA以外の菌体成分を除去して、PHAを回収する方法を用いることもできる。

[0094]

なお、本発明の微生物の培養、本発明の微生物によるPHAの生産と菌体への蓄積、並びに、本発明における菌体からのPHAの回収は、上記の方法に限定されるものではない。

[0095]

また、本発明のPHAの製造方法として、その前駆体となるPHAを化学的に 処理する方法がある。以下その方法について述べる。

[0096]

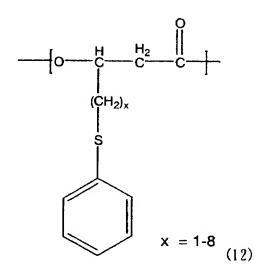
(スルホン化法)

本発明のPHAのうち、特に化学式(13)に示す3-ヒドロキシ-[(4-スルホフェニル)スルファニル]アルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートを製造する方法としては、化学式(12)に示す3-ヒドロキシ-(フェニル

スルファニル)アルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートを、クロロ硫酸によりスルホン化する工程を用いる方法がある。

[0097]

【化66】



[0098]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

[0099]

【化67】

[0100]

(但し、R"は「OH、ONa、OK」から任意に選択される。 また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

具体的には、化学式(12)に示す3-ヒドロキシ-(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートをクロロホルム等の溶媒に溶解し、氷冷中でクロロ硫酸を滴下することにより3-ヒドロキシ-(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットの芳香環4位(パラ位)を選択的にスルホン化することができる。更に反応が進めば、2位或いは6位(オルト位)にもスルホン基が導入される可能性がある。

[0101]

この場合、クロロ硫酸の滴下量としては、ポリマー1gあたり 0.5mLから5m L程度が好ましい。反応温度は、前記したように -20 から 20℃程度で行うこと が好ましく、-10 から 10℃程度で行うことがより好ましい。

[0102]

本法において、化学式(12)に示す3-ヒドロキシ-(フェニルスルファニル)アルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートは、化学式(14)に

示す(フェニルスルファニル)アルカン酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で 微生物を培養する工程を含む方法で製造することも可能である。

[0103]

【化68】

$$S \longrightarrow (CH_2)_x \longrightarrow CH_2 \longrightarrow CH_2 \longrightarrow CH_2 \longrightarrow OH$$

$$X = 1-8 \qquad (14)$$

[0104]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

本法で用いる微生物、微生物の培養、微生物によるPHAの生産と菌体への蓄積、並びに、菌体からのPHAの回収方法は、上記の方法と同様である。

この様な方法で、例えば、化学式(15)に示す 3-ヒドロキシ-5-(フェニルスルファニル) 吉草酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートから、化学式(6)に示す、3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエートを製造することが可能である。

[0105]

【化69】

[0106]

【化70】

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H_2 & C \\
\hline
 & C & C & C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & G & G & G \\
\hline
 &$$

[0107]

(ブロモ基、ビニル基とベンゼンチオールとの反応)

化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造方法として、化学式(16)に示す、3-ヒドロキシ-ω-ブロモアルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(17)に示す、置換べ

ンセンチオールを反応させる工程を含む方法がある。

[0108]

【化71】

[0109]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

[0110]

【化72】

[0111]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子, OCH<math>_3$, OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。)

[0112]

【化73】

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & C \\
\hline
 & C$$

[0113]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

反応は塩基性の条件下で行うことが好ましく、より詳細には、化学式(16)に示す、3-ヒドロキシーωーブロモアルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの溶液をアセトンに溶解し、炭酸カリウムの存在下、より好ましくは更にヨウ化ナトリウムの共存下で化学式(17)に示す、置換ベンセンチオールを反応させる方法、或いは化学式(16)に示す、3-ヒドロキシーωーブロモアルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの溶液をジメチルホルムアミド(以下DMFと略す場合もある)に溶解し、ジエチルアミンの存在下で化学式(17)に示す、置換ベンセンチオールを反応させる方法がある。

[0114]

この場合、反応させる置換ベンゼンチオールの量は3-ヒドロキシ-ω-ブロモアルカン酸ユニットと等モル量から2倍モル量相当が適当である。反応温度は15℃から30℃程度が好ましい。

[0115]

本法において、化学式(16)に示す、3-ヒドロキシ-ω-ブロモアルカン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートは、化学式(18)に示すω-ブロモアルカン酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造することも可能である。

[0116]

【化74】

Br —
$$(CH_2)_x$$
 — CH_2 — C

[0117]

(xは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

本法で用いる微生物、微生物の培養、微生物によるPHAの生産と菌体への蓄積、並びに、菌体からのPHAの回収方法は、上記の方法と同様である。

[0118]

この様な方法で、例えば、化学式(19)に示す、3-ヒドロキシー8-ブロモオクタン酸ユニット、化学式(20)に示す、3-ヒドロキシー6-ブロモヘキサン酸ユニットの少なくとも一方を含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(21)に示す、4-メルカプト安息香酸から、化学式(7)に示す、3-ヒドロキシー8-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]オクタン酸ユニット、化学式(8)に示す、3-ヒドロキシー6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル] ヘキサン酸ユニットの少なくとも一方を分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートの製造が可能となる。

[0119]

【化75】

[0120]

【化76】

[0121]

【化77]

[0122]

更に、化学式(1)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートのうち、化学式(23)に示すユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエ

ートの製造方法として、化学式(22)に示す、3-ヒドロキシ-ω-アルケン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートと、化学式(17)に示す、置換ベンセンチオールを反応させる工程を含む方法がある。

【化78】

[0124]

(pは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

[0125]

【化79】

[0126]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" (R':H、Na、K、CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$; R":OH、ONa、OK、ハロゲン原子、OCH $_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。)

[0127]

【化80】

$$Q = 2-8$$

R

 $Q = 2-8$

(23)

[0128]

(但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R" $(R':H, Na, K, CH_3, C_2H_5; R":OH, ONa, OK, ハロゲン原子、OCH<math>_3$ 、OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。

また、 q は化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

本反応の進行には、過酸化ジアシル化合物のような遊離基重合開始剤が必要であり、より詳細には、化学式(22)に示す、3-ヒドロキシ-ω-アルケン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートをクロロホルム等の溶媒に溶解し、過酸化ベンゾイル(以下BPOと略す場合もある)の存在下で化学式(17)に示す、置換ベンセンチオールを反応させる方法がある。

[0129]

この場合、反応させる置換ベンゼンチオールの量は3-ヒドロキシ-ω-ブロモアルカン酸ユニットと等モル量から2倍モル量相当が適当である。反応温度は溶媒が還流される温度、例えばクロロホルムの場合では70℃程度が好ましい。

[0130]

本法において、化学式(22)に示す、3-ヒドロキシ- ω -アルケン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートは、化学式(24)に示す ω -アルケン

酸の少なくとも一種類以上を含む培地中で微生物を培養する工程を含む方法で製造することも可能である。

【化81】

$$H_2C$$
 CH_2 CH_2

[0132]

(pは化学式中に示した範囲で任意の整数値を一つ以上とり得る。)

本法で用いる微生物、微生物の培養、微生物によるPHAの生産と菌体への蓄積、並びに、菌体からのPHAの回収方法は、上記の方法と同様である。

[0133]

以下に実施例を示す。なお、以下における「%」は特に標記した以外は重量基準である。

[0134]

【実施例】

「実施例 1] 5-「(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸の合成

四つ口丸底フラスコに、240 mLの脱水アセトンを入れ、炭酸カリウム 15.20g(0.11 mol)を加え、窒素雰囲気下で攪拌した。この溶液にヨウ化ナトリウム 9.00 g(0.06 mol)、4-フルオロベンゼンチオール 8.97g(0.07 mol)を加えて、室温、窒素雰囲気下で十分攪拌した。更に、5-ブロモ吉草酸エチル 12.55g(0.06 mol)を加え、65 \mathbb{C} 、18 時間加熱還流した。

[0135]

反応終了後、アセトンをロータリーエバポレーターにより留去し、クロロホルムに再溶解し、水を加えて分液し、有機相を無水硫酸マグネシウムにて脱水した後、クロロホルムをロータリーエバポレーターにより留去し、真空ポンプにより乾燥し、粗製の5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸エチルを 14.78

g(ガスクロマトグラフィー-質量分析装置(GC-MS、島津QP-5050、EI法によるGC-MSピーク比 93.55%))を得た。

[0136]

ここで得られた粗製の5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸エチルは、精製せず次の加水分解反応を行なった。

[0137]

得られたエステル粗製物 14.78g をエタノール-水(1:9(V/V))混合液 300 mLに溶解し、10倍mol量の水酸化カリウムを加えて、水浴下で4時間反応した

[0138]

この反応液を 0.1 mol/L塩酸水溶液約 2 L中に注ぎ、沈殿化させ、沈殿物は濾過することで取り出した。ここで得られた反応物は、真空ポンプにより乾燥し、粗製の 5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸を得た。

[0139]

ここで得られた粗製の5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸は、少量の熱エタノール-ヘキサン溶媒に溶解させ、徐々に冷却して再結晶し、真空ポンプにより乾燥することで目的の化合物である5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸を得た。

[0140]

ここで得られた 5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸の収量は、9. 02g であった。

[0141]

また、全収率は、5-ブロモ吉草酸エチル基準で65.9%であった。

[0142]

得られた化合物は、以下の条件でNMR分析を行なった。

<測定機器>FT-NMR:Bruker DPX 400

共鳴周波数: 1 H = 400 M H z

<測定機器> 測定核種: 1H

使用溶媒:CDCl3

reference:キャピラリ封入TMS/CDCI3

測定温度:室温

 1 H-NMRスペクトルチャートを図1に、その同定結果を表1にそれぞれ示す

[0143]

この結果から、所望とする化学式(25)に示す新規化合物である 5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸が合成された。

[0144]

【化82】

$$F \downarrow i \qquad k \qquad O \\ g \qquad f \qquad S \stackrel{e}{e} \qquad C \qquad b \qquad OH \qquad (25)$$

[0145]

【表1】

表1 ¹H-NMRスペクトル同定結果(図1参照)

積分比	分裂	同定結果
2	m	d
2	m	С
2	t	ь
2	t	e
2	m	h,j
2	m	g,k
1	br	ОН
	2 2 2 2 2	2 m 2 t 2 t 2 m 2 m 2 m

[0146]

以下、5-[(4-7)(3-7)(3-7)(3-7)] 吉草酸(以下FTPxVAと略す場合もある)を含む培地でPHA生産菌を培養して3-7には、3-7には

[0147]

[実施例2]

ポリペプトン 0.5%、FTP×VA 0.1%とを含むM 9 培地 200mLに、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30℃、125ストローク/分で振盪培養した。72時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0148]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 86 mg 得た。

[0149]

得られたPHAは、実施例1と同様の分析条件でNMR分析を行なった。

[0150]

¹H-NMRスペクトルを図2に、その帰属結果を表2に示す。表2に示す通り、当該PHAは3-ヒドロキシ-5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸をモノマーユニットとして含む、化学式(26)に示すPHAであることが確認された。

[0151]

【化83】

[0152]

【表2】

表2 ¹H-NMRスペクトル同定結果(図2参照)

Chemical shift	積分比	分裂	同定結果
(ppm)			
1.86	2	m	d1
2.52	2	m	b 1
2.82	2	· m	e1
5.26	1	m	c1
6.95	2	m	h1,j1
7.30	2	m	g1,k1

[0153]

更に、得られたPHAは、常法に従ってメタノリシスを行なった後、ガスクロマトグラフィー-質量分析装置(GC-MS、島津QP-5050、EI法)で分析し、PHAモノマーユニットのメチルエステル化物の同定を行なった。その結果を表3に示した。

[0154]

また、このPHAの分子量をゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC;東ソーHLC-8220、カラム;東ソー TSK-GELSuperHM-H、溶媒;クロロホルム、ポリスチレン換算)により評価した結果、Mn=95600、Mw=291300 であった。

[0155]

【表3】

表3 シュードモナス・ナコリアイ・YN2株によ	るPHA生産
菌体乾燥重量	960mg/L
ポリマー乾燥重量	430mg/L
ポリマー乾燥重量/菌体乾燥重量	44.8 %
モノマーユニット組成(ピークエリア比)	
3-ヒドロキシ酪酸	14.2 %
3-ヒドロキシヘキサン酸	0.0 %
3-ヒドロキシオクタン酸	0.0 %
3-ヒドロキシデカン酸	0.0 %
3-ヒドロキシドデカン酸	0.0 %
3-ヒドロキシドデセン酸	0.0 %

3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸

[0156]

[実施例3]

ポリペプトン 0.5%、FTPxVA 0.1%とを含むM 9 培地 200mLに、シュードモナス・チコリアイ・H 45株を植菌し、30℃、125ストローク/分で振盪培養した。72時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

85.8 %

[0157]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45μmのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 44mg得た。

[0158]

得られたPHAは、常法に従ってメタノリシスを行なった後、ガスクロマトグラフィー-質量分析装置(GC-MS、島津QP-5050、EI法)で分析し、PHAモノマーユニットのメチルエステル化物の同定を行なった。その結果を表4に示した。表4に示す通り、当該PHAは3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸をモノマーユニットとして含む、化学式(25)に示すPHAであることが確認された。

[0159]

【表4】

表4 シュードモナス・チコリアイ・H45株によるPI	HA生産
菌体乾燥重量	710mg/L
ポリマー乾燥重量	220mg/L
ポリマー乾燥重量/菌体乾燥重量	31.0 %
モノマーユニット組成(ピークエリア比)	
3-ヒドロキシ酪酸	7.5 %
3-ヒドロキシヘキサン酸	0.0 %
3-ヒドロキシオクタン酸	0.0 %
3-ヒドロキシデカン酸	0.0 %
3-ヒドロキシドデカン酸	0.0 %
3-ヒドロキシドデセン酸	0.0 %
3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸	92.5 %

[0160]

[実施例4]

ポリペプトン 0.5%、FTPxVA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・チコリアイ・P161株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。72時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0161]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 45 mg得た。

[0162]

得られたPHAは、常法に従ってメタノリシスを行なった後、ガスクロマトグラフィー-質量分析装置(GC-MS、島津QP-5050、EI法)で分析し、PHAモノマーユニットのメチルエステル化物の同定を行なった。その結果を表5に示した。表5に示す通り、当該PHAは3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸をモノマーユニットとして含む、化学式(25)に示すPHAであることが確認された。

[0163]

【表5】

表5 シュードモナス・ジェッセニイ・P161株による!	PHA生産
菌体乾燥重量	975mg/L
ポリマー乾燥重量	225 mg/L
ポリマー乾燥重量/菌体乾燥重量	26.2 %
モノマーユニット組成(ピークエリア比)	
3-ヒドロキシ酪酸	0.5 %
3-ヒドロキシヘキサン酸	0.0 %
3-ヒドロキシオクタン酸	0.4 %
3-ヒドロキシデカン酸	0.4 %
3-ヒドロキシドデカン酸	0.0 %
3-ヒドロキシドデセン酸	0.0 %
3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸	98.7 %

[0164]

[実施例5]

D-グルコース 0.5%、FTPxVA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30 $\mathbb C$ 、125 ストローク/分で振盪 培養した。72時間後、菌体を遠心分離により回収し、D-グルコース 0.5%、FTPxVA 0.1%を含む、窒素源(NH $_4$ Cl)を含まないM 9 培地 200 mLに再懸濁して、更に、30 $\mathbb C$ 、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0165]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLのクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌 してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過 した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノール中で再沈殿 させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 180 mg得た。

[0166]

得られたPHAは、常法に従ってメタノリシスを行なった後、ガスクロマトグラフィー-質量分析装置(GC-MS、島津QP-5050、EI法)で分析し、PHAモノマーユニットのメチルエステル化物の同定を行なった。その結果を表6に示した。表6に示す通り、当該PHAは、3HFTPxVをモノマーユニットとして含む、化学式(25)に示すPHAであることが確認された。

[0167]

【表 6】

表6 シュードモナス・チコリアイ・YN2株によるPHA生産		
菌体乾燥重量	1630 mg/L	
ポリマー乾燥重量	900 mg/L	
ポリマー乾燥重量/菌体乾燥重量	55.2 %	
モノマーユニット組成(ピークエリア比)		
3-ヒドロキシ酪酸	0.5 %	
3-ヒドロキシヘキサン酸	0.8 %	
3-ヒドロキシオクタン酸	6.6 %	
3-ヒドロキシデカン酸	11.8 %	
3-ヒドロキシドデカン酸	3.7 %	
3-ヒトロキシドデセン酸	6.5 %	
3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸	70.1 %	

[0168]

[実施例 6]

D-グルコース 0.5%、FTPxVA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・チコリアイ・H 45 株を植菌し、30 $\mathbb C$ 、125 ストローク/分で振盪培養した。72時間後、菌体を遠心分離により回収し、D-グルコース 0.5%、FTPxVA 0.1%を含む、窒素源(NH $_4$ Cl)を含まないM 9 培地 200 mLに再懸濁して、更に、30 $\mathbb C$ 、125 ストローク/分で振盪培養した。48 時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0169]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLのクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌 してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過 した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノール中で再沈殿 させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 169 mg 得た。

[0170]

得られたPHAは、常法に従ってメタノリシスを行なった後、ガスクロマトグラフィー-質量分析装置(GC-MS、島津QP-5050、EI法)で分析し、PHAモノマーユニットのメチルエステル化物の同定を行なった。その結果を表7に示した。表7に示す通り、当該PHAは、3HFTPxVをモノマーユニットとして

含む、化学式(25)に示すPHAであることが確認された。

[0171]

【表7】

表7 シュードモナス・チコリアイ・H45株によるPH	A生産
菌体乾燥重量	1445mg/L
ポリマー乾燥重量	840 mg/L
ポリマー乾燥重量/菌体乾燥重量	58.1 %
モノマーユニット組成(ピークエリア比)	
3-ヒドロキシ酪酸	10.6 %
3-ヒドロキシヘキサン酸	0.7 %
3-ヒドロキシオクタン酸	7.7 %
3-ヒドロキシデカン酸	14.9 %
3-ヒドロキシドデカン酸	3.8 %
3-ヒドロキシドデセン酸	5.0 %
3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸	57.3 %

[0172]

[実施例7]

D-グルコース 0.5%、FTPxVA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・チコリアイ・P 161 株を植菌し、30 \mathbb{C} 、125 ストローク/分で振盪培養した。72 時間後、菌体を遠心分離により回収し、D-グルコース 0.5%、FTPxVA 0.1%を含む、窒素源(NH $_4$ CI)を含まないM 9 培地 200 mLに再懸濁して、更に、30 \mathbb{C} 、125 ストローク/分で振盪培養した。48 時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0173]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLのクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌 してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過 した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノール中で再沈殿 させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 143 mg 得た。

[0174]

得られたPHAは、常法に従ってメタノリシスを行なった後、ガスクロマトグラフィー-質量分析装置(GC-MS、島津QP-5050、EI法)で分析し、PHAモノマーユニットのメチルエステル化物の同定を行なった。その結果を表8に示し

た。表8に示す通り、当該PHAは、3HFTPxVをモノマーユニットとして 含む、化学式(25)に示すPHAであることが確認された。

[0175]

【表8】

表8 シュードモナス・ジェッセニイ・P161株によるPHA生産		
菌体乾燥重量	1105mg/L	
ポリマー乾燥重量	715 mg/L	
ポリマー乾燥重量/菌体乾燥重量	64.7 %	
モノマーユニット組成(ピークエリア比)		
3-ヒドロキシ酪酸	0.0 %	
3-ヒドロキシヘキサン酸	0.7 %	
3-ヒドロキシオクタン酸	5.3 %	
3-ヒドロキシデカン酸	12.2 %	
3-ヒドロキシドデカン酸	2.9 %	
3-ヒドロキシドデセン酸	3.8 %	
3-ヒドロキシ-5-(4-フルオロチオフェノキシ)吉草酸	75.1 %	

[0176]

次に、4-[(4-7)(3-7)(3-7)(3-7)] 酪酸(以下FTPxBAと略す場合もある)を含む培地でPHA生産菌を培養して3-2(4-7)(4-7)(4-7)(3-7) オロフェニル)スルファニル] 酪酸ユニットを主成分とするPHAを製造した例を挙げる(実施例 $8\sim18$)。

[0177]

[実施例8]

D-グルコース 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM 9 培地 $200\,\mathrm{mL}$ に、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30 \mathbb{C} 、125 ストローク/分で振盪 培養した。96時間後、菌体を遠心分離により回収し、D-グルコース 0.5%、FTPxBA 0.1%を含む、窒素源(NH $_4$ Cl)を含まないM 9 培地 $200\,\mathrm{mL}$ に再懸濁して、更に、30 \mathbb{C} 、125 ストローク/分で振盪培養した。72時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0178]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45μmのメンブランフィルターで濾過し

た後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 64mg 得た。

[0179]

得られたPHAは、以下の条件でNMR分析を行なった。

<測定機器>FT-NMR:Bruker DPX 400

共鳴周波数: 1 H = 400M Hz、 13 C = 100M Hz

<測定機器> 測定核種: 1H、13C

使用溶媒:CDCl₃

reference:キャピラリ封入TMS/CDCl3

測定温度:室温

 1 H-NMR、 13 C-NMRスペクトルチャートをそれぞれ図4、図 5 に、その同定結果を表 9 、表 10 にそれぞれ示す。

[0180]

【表9】

表9 ¹H-NMRスペクトル同定結果

		4,44,14	
Chemical shift	積分比	分裂	同定結果
(ppm)			
2.59	2	m	c1
3.03	2	m	b 1
5.22	2	quint	d1
6.96	2	m	g1,i1
7.35	2	m	f1,j1

[0181]

【表10】

表10¹³ C-NMRスペクトル同定結果

Chemical shift	分裂	同定結果
(ppm)		
37.4	S	b1 or c1
38.0	S	bl or cl
69.4	s	d 1
116.0 & 116.3	d	g1,i1
129.8 & 129.8	d	e1
132.7 & 132.8	đ	f1,j1
160.7 & 163.1	d	h1
168.7	S	a1

[0182]

表 9 及び表 10 に示す通り、当該 P H A は 3 - ヒドロキシ-4 - [(4 - フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸をモノマーユニットとして含む、化学式(27)に示す P H A であることが確認された。また得られた P H A は、N M R より 3 - ヒドロキシ-4 - [(4 - フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 79.5 m ol%含むことがわかった。

[0183]

【化84】

[0184]

また、得られたPHAの分子量をゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC;東ソーHLC-8220、カラム;東ソー TSK-GEL SuperHM-H、

溶媒;クロロホルム、ポリスチレン換算)により評価した結果、Mn=19800、Mw=41500 であった。

[0185]

[実施例9]

D-グルコース 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM9培地 200mLに、シュードモナス・チコリアイ・H45株を植菌し、30C、125 ストローク/分で振盪培養した。96時間後、菌体を遠心分離により回収し、D-グルコース 0.5%、FTPxBA 0.1%を含む、窒素源(NH₄Cl)を含まないM9培地 200mLに再懸濁して、更に、30C、125 ストローク/分で振盪培養した。72時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0186]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを4 mg得た。

[0187]

得られたPHAは、実施例9と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 78.9mol%含むことがわかった。

[0188]

[実施例 10]

D-グルコース 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・ジェッセニイ・P 161 株を植菌し、30 \mathbb{C} 、125 ストローク/分で振盪培養した。96 時間後、菌体を遠心分離により回収し、D-グルコース 0.5%、FTPxBA 0.1%を含む、窒素源(NH $_4$ Cl)を含まないM 9 培地 200 mLに再懸濁して、更に、30 \mathbb{C} 、125 ストローク/分で振盪培養した。72 時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0189]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌し

てPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45μmのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを6mg得た。

[0190]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 73.4mol%含むことがわかった。

[0191]

[実施例 11]

ポリペプトン 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30 $\mathbb C$ 、125 ストローク/分で振盪培養した。48 時間後、菌体を遠心分離により回収し、ピルビン酸ナトリウム 0.5%、FTPxBA 0.1%を含む、窒素源(NH $_4$ Cl)を含まないM 9 培地 200 mLに再懸濁して、更に、30 $\mathbb C$ 、125 ストローク/分で振盪培養した。47 時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0192]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45μmのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 70mg 得た。

[0193]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを <math>65.7 mol% 含むことがわかった。

[0194]

[実施例 12]

ポリペプトン 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM9培地 200mLに、シュードモナス・チコリアイ・H45株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、ピルビン酸ナトリウム 0.5%、

FTPxBA 0.1%を含む、窒素源(NH $_4$ Cl)を含まないM 9 培地 $200\,\mathrm{mL}$ に再懸濁して、更に、 $30\,\mathrm{C}$ 、125 ストローク/分で振盪培養した。47時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0195]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45μmのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを6mg得た。

[0196]

得られた P H A は、実施例 2 と同様の条件で N M R 分析を行なった結果、得られた P H A は、N M R より 3 - ヒドロキシ-4 - [(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 53.7 mol % 含むことがわかった。

[0197]

[実施例 13]

ポリペプトン 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM9培地 200mLに、シュードモナス・ジェッセニイ・P161株を植菌し、30^{\odot}、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、ピルビン酸ナトリウム 0.5%、FTPxBA 0.1%を含む、窒素源(NH₄Cl)を含まないM9培地 200mLに再懸濁して、更に、30^{\odot}、125 ストローク/分で振盪培養した。47時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0198]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45μmのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを7mg 得た。

[0199]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 35.8mol%含むことがわかった。

[0200]

[実施例 14]

グルタミン酸ナトリウム 0.5%、FTP×BA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mL に、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0201]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 14 mg 得た。

[0202]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 18.7mol%含むことがわかった。

[0203]

[実施例 15]

ポリペプトン 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM 9 培地 200mLに、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0204]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45μmのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを6mg 得た。

[0205]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファ

ニル] 酪酸のモノマーユニットを 44.6 mol %含むことがわかった。

[0206]

[実施例 16]

酵母エキス 0.5%、FTPxBA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0207]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 10 mg 得た。

[0208]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 56.8mol%含むことがわかった。

[0209]

[実施例 17]

n-ノナン酸 0.1%、FTPxBA 0.1%とを含むM 9 培地 200 mLに、シュードモナス・チコリアイ・YN 2 株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0210]

この凍結乾燥ペレットを 20mLクロロホルムに懸濁し、60℃で20時間攪拌して PHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した 後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、 更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 38mg得た。

[0211]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得ら

れたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを 5.2mol%含むことがわかった。

[0212]

[実施例 18]

n-オクタン酸 0.1%、FTPxBA 0.1%とを含むM9培地 200mLに、シュードモナス・チコリアイ・YN2株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0213]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 34 mg 得た。

[0214]

得られたPHAは、実施例2と同様の条件でNMR分析を行なった結果、得られたPHAは、NMRより3-ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸のモノマーユニットを <math>6.0 mol % 含むことがわかった。

[0215]

表11 は、実施例 8~18 における菌体乾燥重量、ポリマー乾燥重量、ポリマー乾燥重量/菌体乾燥重量及び得られたポリマーの 3 HTPxBユニットのmol%を示したものである。

[0216]

【表11】

表11

	乾燥菌体重量	乾燥ポリマー	菌体重量/	3HTPxB
	(mg/L)	重量(mg/L)	ポリマー重量(%)	ユニットmol%
実施例8	720	320	44.4	79.5
実施例9	435	20	4.6	78.9
実施例10	390	30	7.7	73.4
実施例11	920	350	38.0	65.7
実施例12	470	30	6.4	53.7
実施例13	405	35	7.4	35.8
実施例14	785	90	11.5	18.7
実施例15	575	30	5.2	44.6
実施例16	710	50	7.0	56.8
実施例17	410	190	46.3	5.2
実施例18	400	170	42.5	6.0

[0217]

[実施例 19]

3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含む ポリヒドロキシアルカノエートの製造

ポリペプトン 0.5%を含むM 9 培地 200 mLに、Y N 2 株を植菌し、500 mL振とうフラスコ中で 30℃、125 ストローク/分の条件下で振とう培養した。6 時間後、前記培養液 2 mLを、ポリペプトン 0.5%と 5 - (フェニルスルファニル) 吉草酸 0.1%とを含むM 9 培地 1000 mLに添加し、2000 mL振とうフラスコ中で 30℃、125 ストローク/分の条件下で、2 本振とう培養した。48時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0218]

この凍結乾燥ペレットを 20 mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してポリヒドロキシアルカノエートを 1070 mg 得た。得られたポリヒドロキシアルカノエートは、以下の条件でNMR分析を行った。

<測定機器>FT-NMR:Bruker DPX 400

共鳴周波数: $^{1}H = 400 \text{ MHz}$

<測定機器> 測定核種: 1 H

使用溶媒:CDCl₂

測定温度:室温

その結果、得られたポリヒドロキシアルカノエートは3-ヒドロキシ-5-(フェニルスルファニル)吉草酸ユニットをモノマーユニットとして含み、且つそれ以外のモノマーユニットが3-ヒドロキシ酪酸、3-ヒドロキシ吉草酸などの炭素数4から12までの飽和、不飽和脂肪酸である3-ヒドロキシアルカン酸または3-ヒドロキシアルケン酸を含む、ポリヒドロキシアルカノエートであることが確認された。また、得られたポリヒドロキシアルカノエートは、3-ヒドロキシ-5-(フェニルスルファニル)吉草酸ユニットのモノマーユニットを94.7mol%含むことがわかった。

[0219]

100 mLナスフラスコに上記のようにして得られた 3 -ヒドロキシ-5 -(フェニルスルファニル) 吉草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエート 500 mg とクロロホルム 35 mLを予め仕込み、温度を 0 ℃とした。そこへ、クロロ硫酸 1.8 0 mL(27.0 m mol)を反応温度 0 ℃に保ちながら、少しずつ滴下した。同温度で 2 時間攪拌した後、不溶した反応生成物を濾過により取りだした。反応生成物を 3 00 mL氷水中で攪拌した後、濾取し、メタノールにより洗浄を行った。濾過後、乾燥することでスルホン酸が導入された 3 -ヒドロキシ-5 - [(4 - スルホフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含むポリヒドロキシアルカノエート 230 mg を得た。

[0220]

得られた化合物は、以下の条件でNMR分析を行った。

<測定機器>FT-NMR:Bruker DPX 400

共鳴周波数: 1 H = 400 MHz

<測定機器> 測定核種: 1 H

使用溶媒: DMSO-d₆+5%D₂O

測定温度: 40 ℃+

1H-NMRスペクトルチャートの同定結果を表 12 に示す。

また本PHAを更にフーリエ変換ー赤外吸収(FT-IR)スペクトル $(Nicolet\ AVATAR\ 360\ FT-IR)$ により分析を行ったところ、 $1169\ cm^{-1}$ に新たにスルホン酸による吸収が見られた。

この結果から、3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル] 吉草酸ユニットを含む化学式(28)に示す <math>PHAであることが確認された。

[0221]

【化85】

[0222]

【表12】

表12: ¹H-NMRスペクトル同定結果

Chemical shift (ppm)	積分比	分裂	同定結果
$1.63 \sim 1.82$	2	br	d1
$2.54 \sim 2.63$	2	br	bl
$2.87 \sim 3.04$	2	br	e1
5.16	1	br	cl
7.24	2	đ	h1,j1
7.51	2	d	g1,k1

[0223]

[実施例 20]

3-ヒドロキシー6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル] ヘキサン酸ユニットを分子中に含むポリヒドロキシアルカノエートのポリヒドロキシアルカノエートの製造

n-ノナン酸 0.1%、8-ブロモオクタン酸(東京化成)0.1%とを含むM 9 培地 4 Lを 2 L容振とうフラスコ4本に 1 Lずつ分け、それぞれにシュードモナス・チコリアイ・Y N 2 株を植菌し、30℃、125 ストローク/分で振盪培養した。96時間後、菌体を遠心分離により回収し、冷メタノールにて一度洗浄して凍結乾燥した。

[0224]

この凍結乾燥ペレットを 100mLクロロホルムに懸濁し、60℃で 20時間攪拌してPHAを抽出した。抽出液を孔径 0.45 μ mのメンブランフィルターで濾過した後、ロータリーエバポレーターで濃縮し、濃縮液を冷メタノールで再沈殿させ、更に沈殿のみを回収して真空乾燥してPHAを 370mg得た。

[0225]

得られたPHAは、以下の条件でNMR分析を行なった。

<測定機器>FT-NMR:Bruker DPX 400

共鳴周波数: ${}^{1}H = 400 \text{ MHz}, {}^{13} \text{ C} = 100 \text{ MHz}$

<測定機器> 測定核種:1H

使用溶媒:CDCl₃

測定温度:室温

 1 H-NMRスペクトルにおいて、3.4ppm付近に側鎖末端- CH_2 Brのプロトンに由来するピークが見られ、その積分比から末端ブロモ基を有するユニットの割合は 32mol%であることがわかった。

[0226]

また、 13 C-NMRスペクトルにおいて、側鎖末端メチンのピークが、 \mathbf{n} -ノナ

ン酸から合成される直鎖 3-ヒロドキシアルカン酸ユニットに由来するピーク(70.8ppm)以外に、60.8ppm及び 70.6ppmにピークが見られ、それぞれ 3-ヒドロキシ-6-ブロモヘキサン酸ユニット及び 3-ヒドロキシ-8-ブロモオクタン酸ユニットに由来すると考えられた。

[0227]

以上の結果より、得られたPHAは3-ヒドロキシ-6-ブロモヘキサンユニット酸及び3-ヒドロキシ-8-ブロモオクタン酸ユニットを合わせて 32mol%含む PHAであることが示された。

[0228]

このPHAを3 mLのDMFに溶解し、200 mgの4-メルカプト安息香酸(東京化成)を1 mLのDMFに溶解させた溶液を加え、攪拌しながら 150 μLのジエチルアミンを滴下した。室温で 24時間攪拌した後、反応液を氷塊に加え、氷塊がほぼ水になったところで攪拌しながら希塩酸を滴下した。得られた沈殿を遠心分離により回収し、室温で減圧乾燥した後、再度 3 mLのDMFに溶解し、溶液を氷塊に加え、氷塊がほぼ水になったところで攪拌しながら希塩酸を滴下した。得られた沈殿を遠心分離により回収し(この際、粉体状で析出する未反応の4-メルカプト安息香酸を注意深く除去した)、室温で減圧乾燥した得られたPHAは 26 0 mgであった。

[0229]

得られたPHAを、以下の条件で¹H-NMR分析した。

<測定機器>FT-NMR:Bruker DPX 400

共鳴周波数: 1 H = 400M H z

<測定機器> 測定核種:¹H

使用溶媒: DMSO-d₆+5%D₂O

測定温度: 40℃+

7.2 ppm及び 7.8ppm付近に芳香環オルト位及びメタ位のプロトンの等価なピークがみられ、また 3.4ppm付近の側鎖末端- $\mathrm{CH}_2\mathrm{Br}$ のプロトンに由来するピ

ークが消失し、-S-CH₂-構造のメチレン部分のプロトンに由来するピークが 2 .9ppm付近に出現した。またピークの積分比から芳香環を有するユニットの比率 は 35 mol%であると計算された。

[0230]

また本PHAを更に実施例 19 と同様にFT-IRにより分析を行ったところ、1685cm $^{-1}$ にカルボン酸に由来する吸収が見られた。

以上の結果より、得られたPHAは化学式(7)に示す、3-ヒドロキシ-8-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]オクタン酸ユニット、化学式(8)に示す、3-ヒドロキシ-6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]ヘキサン酸ユニットを分子中に含んでいることが明らかとなった。

[0231]

【化86】

[0232]

【発明の効果】

本発明により、側鎖にフェニルスルファニル構造を有するユニット、例えば3 -ヒドロキシ-4-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 酪酸、3-ヒドロキシ-5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸、3-ヒドロキシ-5-[(4-スルホフェニル)スルファニル] 吉草酸、3-ヒドロキシ-8-[(4-カルボキシフェニル)

スルファニル]オクタン酸、3-ヒドロキシ-6-[(4-カルボキシフェニル)スルファニル]ヘキサン酸をモノマーユニットとして含む新規ポリヒドロキシアルカノエートが提供される。また、これらのポリヒドロキシアルカノエートの、微生物を用いて生産する工程を含む製造方法が提供される。

[0233]

これにより、機能性ポリマーとして有用なポリヒドロキシアルカノエートが効率的に生産でき、デバイス材料や医薬材料等の各分野への応用が期待できる。

【図面の簡単な説明】

【図1】

5-[(4-7)ルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸の 1 H-NMRスペクトルチャートである。

【図2】

実施例2により得られた $PHAO^{1}H-NMR$ スペクトルチャートである。

【図3】

実施例4により得られたPHAをメタノリシス処理したGC-MSのTIC及び3-ヒドロキシ-5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸メチルのMSスペクトルである。

【図4】

実施例8により得られた $PHAO^{1}H-NMRスペクトルチャートである。$

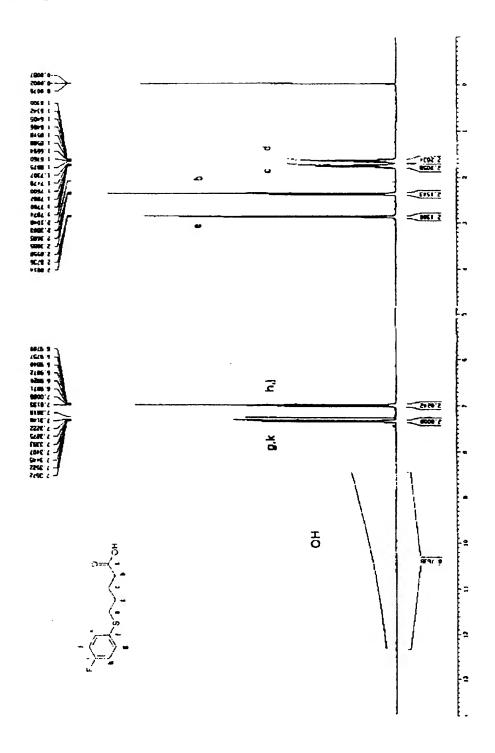
【図5】

実施例8により得られたPHAの¹³C-NMRスペクトルチャートである。

【書類名】

図面

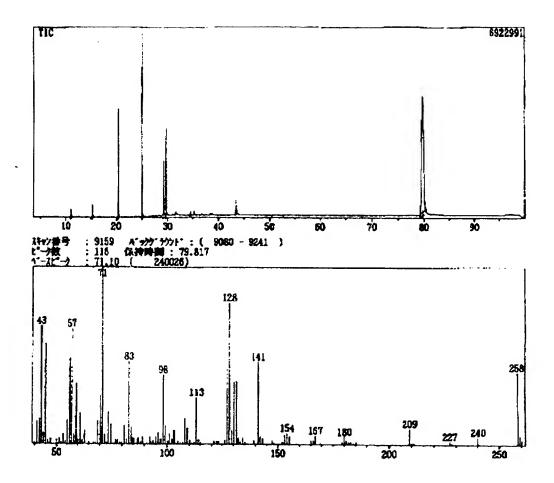
【図1】



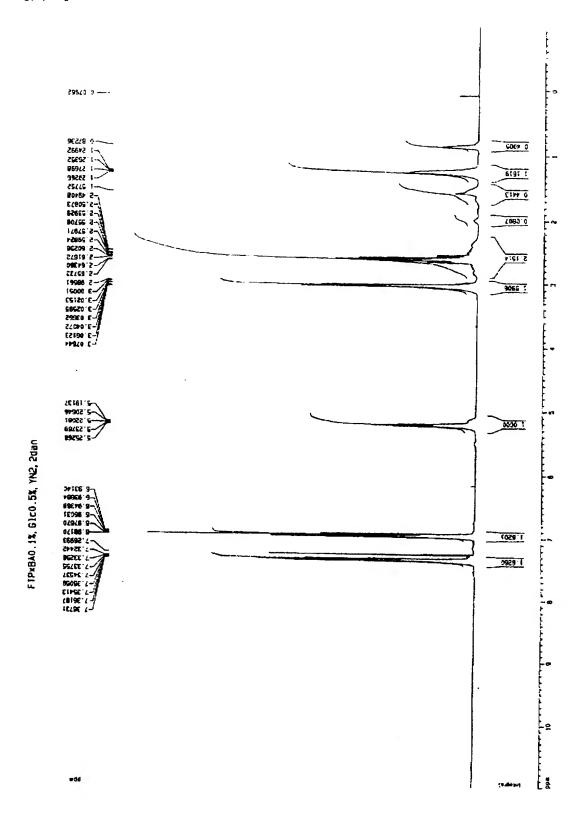
【図2】



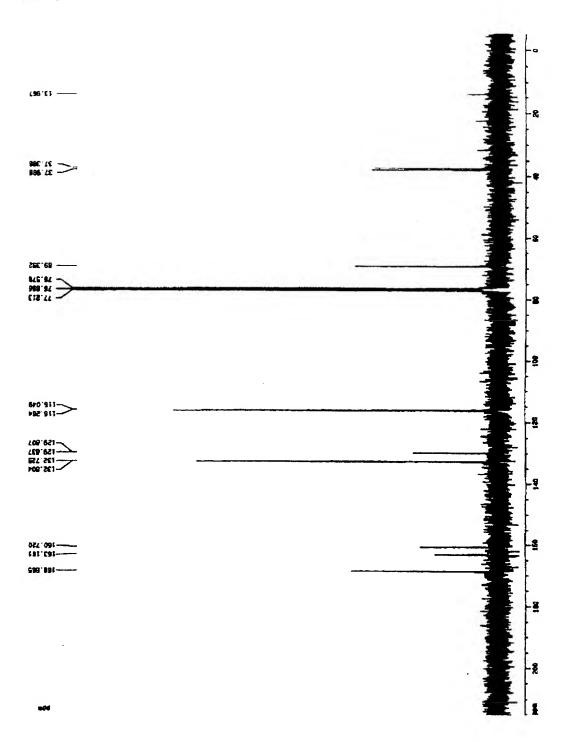
【図3】



【図4】



【図5】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 スルファニル構造を有する新規ヒドロキシアルカン酸と,これらの側鎖にスルファニル構造を有するユニットを含む新規なPHA,およびその製造方法を提供する。

【解決手段】 下記化学式(9)で表される5-[(4-フルオロフェニル)スルファニル] 吉草酸。下記化学式(1)で示されるモノマーユニットを含むPHA,さらに化学式(10)で示される化合物を含む培地中で培養した微生物細胞からPHAを回収する工程を含むPHAの製造方法。

【化1】

但し、Rは「ハロゲン原子、CN、NO $_2$ 、COOR'、SO $_2$ R"(R':H、Na,K,CH $_3$ 、C $_2$ H $_5$;R":OH,ONa,OK,ハロゲン原子,OCH $_3$,OC $_2$ H $_5$)」から任意に選択される。また,xは化学式中に示した範囲内で任意の整数値を一つ以上とり得る。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特願2001-210049 特許出願の番号

50101014479 受付番号

書類名 特許願

担当官 第五担当上席 0094

平成13年 7月13日 作成日

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

【識別番号】 000001007

【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号

【氏名又は名称】 キヤノン株式会社

【代理人】

申請人

【識別番号】 100088328

【住所又は居所】 東京都港区赤坂1丁目9番20号 第16興和ビ

ル8階

金田 暢之 【氏名又は名称】

【選任した代理人】

【識別番号】 100106297

【住所又は居所】 東京都港区赤坂1丁目9番20号 第16興和ビ

ル8階 若林国際特許事務所

伊藤 克博 【氏名又は名称】

【選任した代理人】

【識別番号】 100106138

【住所又は居所】 東京都港区赤坂1丁目9番20号 第16興和ビ

ル8階

石橋 政幸 【氏名又は名称】

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000001007]

1. 変更年月日 1990年 8月30日

[変更理由] 新規登録

住 所 東京都大田区下丸子3丁目30番2号

氏 名 キヤノン株式会社